日本国特許庁

PATENT OFFICE
JAPANESE GOVERNMENT



別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出 願 年 月 日 Date of Application:

2000年 9月27日

出 願 番 号 Application Number:

特願2000-293858

出 願 人 Applicant (s):

信越化学工業株式会社

2001年 3月 9日

特 許 庁 長 官 Commissioner, Patent Office





特2000-293858

【書類名】

特許願

【整理番号】

12513

【提出日】

平成12年 9月27日

【あて先】

特許庁長官 及川 耕造 殿

【国際特許分類】

G03F 07/00

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

長谷川 幸士

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

金生 剛

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

渡辺 武

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】.

中島 睦雄

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

橘 誠一郎

【発明者】

【住所又は居所】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

西 恒寬

特2000-293858

【発明者】

新潟県中頸城郡頸城村大字西福島28-1 信越化学工 【住所又は居所】

業株式会社 合成技術研究所内

【氏名】

畠山 潤

【特許出願人】

【識別番号】

000002060

【氏名又は名称】 信越化学工業株式会社

【代理人】

【識別番号】

100079304

【弁理士】

【氏名又は名称】 小島 隆司

【選任した代理人】

【識別番号】 100103595

【弁理士】

【氏名又は名称】 西川 裕子

【選任した代理人】

【識別番号】 100107733

【弁理士】

【氏名又は名称】 流 良広

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 003207

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 高分子化合物、レジスト材料及びパターン形成方法 【特許請求の範囲】

【請求項1】 一般式(1)で表される珪素含有基を含むことを特徴とする 高分子化合物。

【化1】

$$R^{3}$$
 R^{4} R^{5} R^{6} R^{7} (1)

(式中、 $R^1 \sim R^4$ は同一もしくは異なっていてもよく、水素原子、又は炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を表す。或いは、 R^1 、 R^2 は互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を表す)で置換されていてもよい。 R^3 、 R^4 も互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は上記と同様である)で置換されていてもよい。 $R^5 \sim R^7$ は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基又はフッ素化した炭素数 $1 \sim 20$ のアルキル基、又は炭素数 $6 \sim 20$ のアリール基を表し、mは 1 又は 2 である。)

【請求項2】 上記一般式(1)で示される珪素含有基により、カルボン酸、アルコール又はフェノールの水酸基の水素原子が置換されてなることを特徴とする請求項1記載の高分子化合物。

【請求項3】 下記一般式(2)~(5)で示されるいずれかの繰り返し単位を有することを特徴とする高分子化合物。

【化2】

(式中、 $R^1\sim R^7$ は上記と同様の意味を示す。 R^9 は水素原子、炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又は $CH_2CO_2R^{12}$ を示す。 R^{10} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 R^{11} は炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 $0\leq n\leq 5$ 、 $1\leq p\leq 5$ 、q 及び r はそれぞれ 0 又は 1 である。)

【請求項4】

- (A) 請求項1、2又は3記載の髙分子化合物、
- (B) 酸発生剤、
- (C) 有機溶剤

を含有してなる化学増幅型ポジ型レジスト材料。

【請求項5】

- (A) 請求項1、2又は3記載の高分子化合物、
- (B) 酸発生剤、
- (C) 有機溶剤、
- (D) 酸不安定基を有する溶解阻止剤

を含有してなる化学増幅型ポジ型レジスト材料。

【請求項6】 更に塩基性化合物を添加してなる請求項4又は5記載の化学

増幅型ポジ型レジスト材料。

【請求項7】 請求項4、5又は6記載のポジ型レジスト材料を被加工基板上の有機膜上に塗布し、ベーク(プリベーク)してレジスト膜を形成し、パターン回路領域に放射線を照射し、ベーク(ポストエクスポジュアーベーク)を行い、アルカリ性水溶液で現像して照射部分を溶解させてレジストパターンを形成し、酸素プラズマを発生させるドライエッチング装置で有機膜を加工することを特徴とするパターン形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】

本発明は、半導体素子などの製造工程における微細加工に用いられる化学増幅ポジ型レジスト材料のベース樹脂として好適な高分子化合物、及び遠紫外線、KrFエキシマレーザー光(248nm)、ArFエキシマレーザー光(193nm)、電子線、X線などの高エネルギー線を露光光源として用いる際に好適な化学増幅ポジ型レジスト材料、並びにパターン形成方法に関するものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】

近年、LSIの高集積化と高速度化に伴い、パターンルールの微細化が求められている中、現在汎用技術として用いられている光露光では、光源の波長に由来する本質的な解像度の限界に近づきつつある。 g線(436nm)もしくは i線(365nm)を光源とする光露光では、およそ0.5 μmのパターンルールが限界とされており、これを用いて製作したLSIの集積度は、16MビットDRAM相当までとなる。しかし、LSIの試作はすでにこの段階まできており、更なる微細化技術の開発が急務となっている。

[0003]

パターンの微細化を図る手段の一つとしては、レジストパターン形成の際に使用する露光光を短波長化する方法があり、256Mビット(加工寸法が0.25 μm以下) DRAM (ダイナミック・ランダム・アクセス・メモリー) の量産プロセスには、露光光源としてi線(365nm) に代わって短波長のKrFエキ

シマレーザー (248 n m) の利用が現在積極的に検討されている。しかし、更に微細な加工技術 (加工寸法が 0.2 μ m以下) を必要とする集積度 1 G以上の DRAMの製造には、より短波長の光源が必要とされ、特にArFエキシマレーザー (193 n m) を用いたフォトグラフィーが最近検討されてきている。

[0004]

IBMのイトー(Ito)、G. C. Willsonらが、ポリヒドロキシスチレンの水酸基をtertーブトキシカルボニルオキシ基(tーBoc基)で保護したPBOCSTという樹脂にオニウム塩の酸発生剤を加えた化学増幅ポジ型レジスト材料を提案して以来、種々の高感度で高解像度のレジスト材料が開発されている。しかし、これらの化学増幅ポジ型レジスト材料は、いずれも高感度で高解像度のものではあるが、微細な高アスペクト比のパターンを形成することは、これらから得られるパターンの機械的強度を鑑みると困難であった。

[0005]

また、上記のようなポリヒドロキシスチレンをベース樹脂として使用し、遠紫外線、電子線及びX線に対して感度を有する化学増幅ポジ型レジスト材料は、従来より数多く提案されている。しかし、段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには、2層レジスト法が優れているのに対し、上記レジスト材料はいずれも単層レジスト法によるものであり、未だ基板段差の問題、基板からの光反射の問題、高アスペクト比のパターン形成が困難な問題があり、実用に供することが難しいのが現状である。

[0006]

一方、従来より、段差基板上に高アスペクト比のパターンを形成するには2層 レジスト法が優れていることが知られており、更に、2層レジスト膜を一般的な アルカリ現像液で現像するためには、ヒドロキシ基やカルボキシル基等の親水基 を有する高分子シリコーン化合物であることが必要ということが知られている。

[0007]

近年、シリコーン系化学増幅ポジ型レジスト材料として、安定なアルカリ可溶性シリコーンポリマーであるポリヒドロキシベンジルシルセスキオキサンのフェノール性水酸基の一部を t - B o c 基で保護したものをベース樹脂として使用し

、これと酸発生剤とを組み合わせたシリコーン系化学増幅ポジ型レジスト材料が 提案されている (特開平 7-118651号、SPIE vol. 1952 (1993) 377等)。また、珪素含有アクリルモノマーを用いたシリコーン含有ポリマーも提案されている (特開平 9-110938)。

[0008]

アクリルペンダント型の珪素含有ポリマーの欠点として、酸素プラズマにおけるドライエッチング耐性がシルセスキオキサン系ポリマーに比べて弱いという点が挙げられる。これは珪素含有率が低いことが理由として挙げられる。また、シロキサンペンダント型は、現像液をはじきやすく、現像液の濡れ性が悪いという欠点がある。そこで、トリシランあるいはテトラシランペンダント型で、珪素含有率を高め、更に珪素含有基に酸脱離性を持たせたモノマーを含むポリマーの提案がなされている(SPIE vol.3678 p214、p241、p562)。しかしながら、ArFの波長においては、ジシラン以上のシラン化合物は、強い吸収があるため、導入率を多くすると透過率が低下するといった欠点があった。また、酸不安定基に珪素を含有させるといった試みも上記以外にもなされているが(SPIE vol.3678 p420)、酸脱離性能が低いため、環境安定性が低く、Tートッププロファイルになり易いなどの欠点があった。

[0009]

本発明は、上記事情に鑑みなされたもので、高感度、高解像度を有し、特に高 アスペクト比のパターンを形成するのに適した2層レジスト法の材料として好適 に使用できるのみならず、耐熱性に優れたパターンを形成することができる化学 増幅ポジ型レジスト材料のベースポリマーとして有用な新規高分子化合物及び該 化合物をベースポリマーとして含有する化学増幅ポジ型レジスト材料並びにパタ ーン形成方法を提供することを目的とする。

[0010]

【課題を解決するための手段及び発明の実施の形態】

本発明者らは、上記目的を達成するため鋭意検討を行った結果、下記一般式(1)で表される珪素含有置換基を含むことによって効果的に珪素含有率を髙めることができ、ArF光における透過率の低下を防ぐことができること、そしてこ

のものはカルボン酸、アルコール、フェノールの水酸基、特に下記一般式(2) ~ (5) に示すようなフェノールやカルボキシル基の水酸基を置換することによって酸脱離性置換基として機能し、この置換基の酸脱離性は極めて良好であるため、露光後の環境安定性に優れ、これによって、Tートッププロファイルを防止できることを知見し、本発明をなすに至った。

[0011]

即ち、本発明は下記の高分子化合物及びこれを配合した化学増幅ポジ型レジスト材料並びにパターン形成方法を提供する。

請求項1:一般式(1)で表される珪素含有基を含むことを特徴とする高分子化 合物。

[0012]

【化3】

$$R^{3}$$
 R^{4} R^{5} R^{6} R^{7}

[0013]

(式中、 $R^1 \sim R^4$ は同一もしくは異なっていてもよく、水素原子、又は炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を表す。或いは、 R^1 、 R^2 は互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を表す)で置換されていてもよい。 R^3 、 R^4 も互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は上記と同様である)で置換されていてもよい。 $R^5 \sim R^7$ は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基又はフッ素化した炭素数 $1 \sim 20$ のアルキル基、又は炭素数 $6 \sim 20$ のアリール基を表し、mは 1 又は 2 である。)

請求項2:上記一般式(1)で示される珪素含有基により、カルボン酸、アルコール又はフェノールの水酸基の水素原子が置換されてなることを特徴とする請求

項1記載の高分子化合物。

請求項3:下記一般式(2)~(5)で示されるいずれかの繰り返し単位を有することを特徴とする高分子化合物。

[0014]

【化4】

(式中、 $R^1\sim R^7$ は上記と同様の意味を示す。 R^9 は水素原子、炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又は $CH_2CO_2R^{12}$ を示す。 R^{10} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 R^{11} は炭素数 $1\sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 2$ 0 の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 $0\leq n\leq 5$ 、 $1\leq p\leq 5$ 、q 及び r はそれぞれ 0 又は 1 である。)

請求項4:

- (A) 請求項1、2又は3記載の高分子化合物、
- (B) 酸発生剤、
- (C) 有機溶剤

を含有してなる化学増幅型ポジ型レジスト材料。

請求項5:

(A) 請求項1、2又は3記載の高分子化合物、

- (B) 酸発生剤、
- (C) 有機溶剤、
- (D) 酸不安定基を有する溶解阻止剤

を含有してなる化学増幅型ポジ型レジスト材料。

請求項6:更に塩基性化合物を添加してなる請求項4又は5記載の化学増幅型ポ ジ型レジスト材料。

請求項7:請求項4、5又は6記載のポジ型レジスト材料を被加工基板上の有機 膜上に塗布し、ベーク(プリベーク)してレジスト膜を形成し、パターン回路領 域に放射線を照射し、ベーク(ポストエクスポジュアーベーク)を行い、アルカ リ性水溶液で現像して照射部分を溶解させてレジストパターンを形成し、酸素プ ラズマを発生させるドライエッチング装置で有機膜を加工することを特徴とする パターン形成方法。

[0016]

以下、本発明につき更に詳しく説明する。

[0017]

本発明の高分子化合物は、下記一般式(1)の珪素含有基を含むものである。

[0018]

【化5】

$$R^{3}$$
 R^{4} R^{5} R^{6} (1)

[0019]

即ち、本発明の高分子化合物は、珪素置換の β - カチオン安定化効果に基づく 珪素含有酸不安定基を有するもので、このものは、酸脱離性に優れ、T - トップ プロファイルの発生などを防止できるという長所をもっている。また、珪素原子 間に炭素原子を存在させ、ジシラン結合を発生させずに、A r F での透過率を低 下させる心配がないという特徴も併せ持つ。

[0020]

上記式(1)において、 $R^{1}\sim R^{4}$ は、水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ 、好まし

くは $1\sim 10$ 、更に好ましくは $1\sim 6$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を表し、 $R^1\sim R^4$ は互いに同一でも異なっていてもよい。この場合、上記アルキル基としては、メチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、nーブチル基、イソブチル基、t e r t ーブチル基、ペンチル基、シクロペンチル基、ヘキシル基、オクチル基、デシル基、ドデシル基等が挙げられる。或いは、 R^1 と R^2 、 R^3 と R^4 は、それぞれこれらが結合する炭素原子と共に炭素数 $4\sim 20$ 、 好ましくは $6\sim 15$ 、更に好ましくは $6\sim 10$ の脂肪族炭化水素環を形成してもよく、この場合、 R^1 と R^2 、 R^3 と R^4 はそれぞれー(CH_2) $_{\mathbf{X}}$ ー($_{\mathbf{X}}$ 年記炭素数の脂肪族炭化水素環を形成するように選ばれる)で表される直鎖状、分岐状又は環状アルキレン基とすることができるが、上記ー $_{\mathbf{Z}}$ 年基の一部又は全部が一 $_{\mathbf{X}}$ 1 \mathbf{X} 2 \mathbf{X} 3 \mathbf{X} 3 \mathbf{X} 4 \mathbf{X} 3 \mathbf{X} 4 \mathbf{X} 4 \mathbf{X} 5 \mathbf{X} 6 \mathbf{X} 6 \mathbf{X} 7 \mathbf{X} 7 \mathbf{X} 8 \mathbf{X} 9 \mathbf{X} 9

[0021]

また、 $R^5 \sim R^7$ は、炭素数 $1 \sim 20$ 、好ましくは $1 \sim 10$ 、更に好ましくは $1 \sim 6$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基又はフッ素化したアルキル基、又は炭素数 $6 \sim 20$ 、好ましくは $6 \sim 16$ 、更に好ましくは $6 \sim 12$ のアリールであり、 $R^5 \sim R^7$ は互いに同一であっても異なっていてもよい。この場合、上記アルキル基としては上記と同様のものが例示され、フッ素化されたアルキル基としては、これらアルキル基の水素原子の一部又は全部がフッ素原子で置換された基、例えばジフルオロメチル基、2, 2 - ジフルオロエチル基、2, 2 - トリフルオロエチル基、2, 2 - トリフルオロプロピル基、2, 2 - ステトラフルオロプロピル基、2, 2 - 3, 3 - 2 -

[0022]

上記式(1)の珪素含有基は、カルボン酸、アルコール又はフェノールの水酸基の水素原子を置換した形態で含まれることが好ましく、特に本発明の高分子化合物は、下記一般式(2)~(5)で示されるいずれかの繰り返し単位を有することが好ましい。

[0023]

【化6】

ここで、 $R^1\sim R^7$ は上記と同様の意味を示す。また、 R^9 は水素原子、炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基、又は $CH_2CO_2R^{12}$ を示す。 R^{10} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 R^{11} は炭素数 $1\sim 10$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキレン基を示す。 R^{12} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を示す。 $0\leq n\leq 5$ 、 $1\leq p\leq 5$ 、q 及び r はそれぞれ 0 又は 1 である。

[0025]

なお、上記炭素数 $1\sim 20$ のアルキル基としては、上記と同様のものを例示することができ、好ましくは炭素数 $1\sim 15$ 、更に好ましくは $1\sim 6$ のものである。また、炭素数 $1\sim 10$ のアルキレン基としては、メチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ペンチレン基、シクロペンチレン基、ヘキシレン基、シクロヘキシレン基、オクチレン基等が例示され、好ましくは炭素数 $1\sim 6$ 、更に好ましくは $1\sim 3$ のものである。

[0026]

本発明における一般式(2)~(5)で表される珪素含有酸不安定基を有する繰り返し単位を下記に例示する。なお、下記式において、Meはメチル基、Et

はエチル基を示す。

[0027]

【化7】

[0028]

本発明の珪素含有高分子化合物は、酸脱離性の珪素含有置換基を持つ繰り返し単位を含むが、更にコントラストを向上させる目的で、酸脱離性置換基を持つ繰り返し単位を含むこともできる。このものは、珪素含有酸脱離性置換基と同じく、カルボン酸、アルコール、フェノールの水酸基の水素原子を置換したものが好ましく、特に下記のいずれかの繰り返し単位を有するものが好ましい。

[0029]

【化8】

[0030]

(式中、 R^e は酸脱離性置換基を示し、 R^9 、 R^{10} 、 R^{11} 、n、r は上記と同様の意味を示す。)

酸脱離性置換基(酸不安定基)としては、種々選定されるが、特に下記式(26)、(27)で示される基、下記式(28)で示される炭素数4~40の三級アルキル基、炭素数4~20のオキソアルキル基等であることが好ましい。

[0031]

【化9】

$$-(CH_2)_a$$
 C $-O$ R^{13} (26)

$$R^{14}$$
 — C^{-0} R^{16} (27)

$$R^{17}$$
 R^{19} (28)

[0032]

式 (26) において、 R^{13} は炭素数 $4 \sim 20$ 、好ましくは $4 \sim 15$ の三級アルキル基、炭素数 $4 \sim 20$ のオキソアルキル基又は上記一般式(28)で示される基を示し、三級アルキル基として具体的には、tert-ブチル基、tert-アミル基、1, 1-ジェチルプロピル基、1-エチルシクロペンチル基、1-ブチルシクロペンチル基、1-ブチルシクロペンチル基、1-エチルシクロペンチル基、1-エチルシクロペンチル基、1-エチルシクロペンテニル基、1-エチル-2-シクロペンテニル基、1-エチル-2-シクロペナシル基、1-エチル-2-シクロペキシール基、1-エチル-2-シクロペナシル基等が挙げられ、オキソアルキル基として具体的には、3-オキソシクロペキシル基、4-メチル-2-オキソオキサン-4-イル基、5-メチル-5-オキソオキソラン-4-イル基等が挙げられる。aは $0 \sim 6$ の整数である。

[0033]

式(27)において、 R^{14} 、 R^{15} は水素原子又は炭素数 $1 \sim 1$ 8、好ましくは $1 \sim 1$ 0 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基を示し、具体的にはメチル基、エチル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、s e c - ブチル基、 t e r t - ブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、2- エチルヘキシル基、n- オクチル基等を例示できる。 R^{16} は炭素数 $1 \sim 1$ 8、好ましくは $1 \sim 1$ 0 の酸素原子等のヘテロ原子を有してもよい 1 価の炭化水素基を示し、直鎖状、分岐状、環状のアルキル基、これらの水素原子の一部が水酸基、アルコキシ基、オキソ基、アミノ基、アルキルアミノ基等に置換されたものを挙げることができ、具体的には下記の置換アルキル基等が例示できる。

[0034]

【化10】

$$-(CH_2)_4 - OH$$
 (29) $-(CH_2)_2 O(CH_2)_3 CH_3$ (30) $-(CH_2)_2 O(CH_2)_2 OH$ (32) $-(CH_2)_6 - OH$ (33) $-(CH_2)_6 - OH$ (34)

[0035]

 R^{14} と R^{15} 、 R^{14} と R^{16} 、 R^{15} と R^{16} とは環を形成してもよく、環を形成する場合には R^{14} 、 R^{15} 、 R^{16} はそれぞれ炭素数 $1\sim1$ 8、好ましくは $1\sim1$ 0の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。

[0036]

上記式 (26) の酸不安定基としては、具体的にはtertーブトキシカルボニル基、tertーブトキシカルボニルメチル基、tertーアミロキシカルボニルメチル基、1,1ージエチルプロピルオキシカルボニル基、1,1ージエチルプロピルオキシカルボニル基、1,1ージエチルプロピルオキシカルボニルメチル基、1ーエチルシクロペンチルオキシカルボニル基、1ーエチルシクロペンチルオキシカルボニルメチル基、1ーエチルー2ーシクロペンテニルオキシカルボニル基、1ーエチルー2ーシクロペンテニルオキシカルボニル基、1ーエトキシエトキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロプラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基、2ーテトラヒドロフラニルオキシカルボニルメチル基等が例示できる。

[0037]

上記式 (27) で示される酸不安定基のうち直鎖状又は分岐状のものとしては、具体的には下記の基が例示できる。

[0038]



上記式(27)で示される酸不安定基のうち環状のものとしては、具体的には テトラヒドロフラン-2-イル基、2-メチルテトラヒドロフラン-2-イル基 、テトラヒドロピラン-2-イル基、2-メチルテトラヒドロピラン-2-イル 基等が例示できる。式(27)としては、エトキシエチル基、ブトキシエチル基 、エトキシプロピル基が好ましい。

[0040]

次に、式(28)において R^{17} 、 R^{18} 、 R^{19} は炭素数 $1\sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基等の 1 価炭化水素基であり、酸素、硫黄、窒素、フッ素などのヘテロ原子を含んでもよく、 R^{17} と R^{18} 、 R^{17} と R^{19} 、 R^{18} と R^{19} とは互いに結合して環を結合してもよい。

[0041]

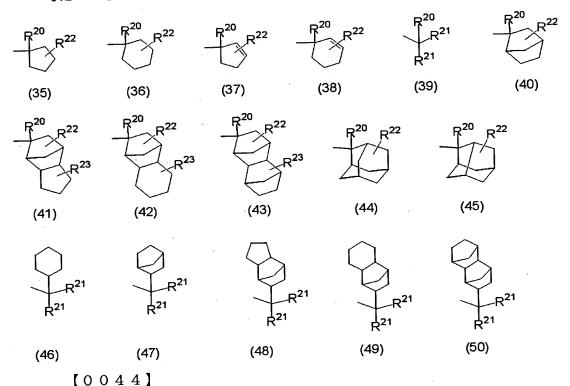
式 (28) に示される三級アルキル基としては、tert-ブチル基、トリエチルカルビル基、1-エチルノルボニル基、1-メチルシクロヘキシル基、1-エチルシクロペンチル基、2-(2-メチル) アダマンチル基、2-(2-エチル) アダマンチル基、1- ない。アダマンチル基、1- ない。

[0042]

また三級アルキル基としては、下記に示す式(35)~(50)を具体的に挙 げることもできる。

[0043]

【化12】



[0045]

 R^{23} としては、水素原子、又は炭素数 $1\sim 20$ 、特に $1\sim 16$ のアルキル基、ヒドロキシアルキル基、アルコキシアルキル基、アルコキシ基又はアルコキシアルコキシ基などを挙げることができ、これらは直鎖状、分岐状、環状のいずれでもよい。具体的には、メチル基、ヒドロキシメチル基、エチル基、ヒドロキシエ

チル基、プロピル基、イソプロピル基、n-ブチル基、sec-ブチル基、n-ペンチル基、n-ヘキシル基、メトキシ基、メトキシメトキシ基、エトキシ基、tert-ブトキシ基等を例示できる。

[0046]

炭素数4~20のオキソアルキル基としては、3-オキソシクロヘキシル基、 下記式で示される基が挙げられる。

[0047]

【化13】

本発明の高分子化合物は、密着性を向上させるため、無水物、エステル(ラクトン)、カーボネート、アルコール、アミド、ケトンなどの親水性置換基を含む繰り返し単位を含んでもよく、これには、例えば下記のようなものが挙げられる

[0049]

【化14】

[0050]

ここで、 R^9 、 R^{10} は前記定義に同じである。

[0051]

本発明の高分子化合物は、更に珪素含有率を上げて酸素プラズマに対するエッチング耐性を向上させる目的で下記に示す繰り返し単位を導入することもできる



[0052]

【化15】

[0053]

ここで、 R^9 は前記定義に同じである。また、Meはメチル基を示す。

[0054]

本発明の高分子化合物を製造する場合、一般的には上記式(1)の珪素含有基を含むモノマー、好ましくは式(2)~(5)の単位を与えるモノマーの1種又は2種以上、必要により式(2A)~(5A)の単位を与えるモノマー、式(53)~(90)の単位を与えるモノマー、式(Si-1)~(Si-5)の単位を与えるモノマーの1種又は2種以上と溶媒を混合し、触媒を添加して、場合によっては加熱或いは冷却しながら重合反応を行う。重合反応は開始剤(或いは触媒)の種類、開始の方法(光、熱、放射線、プラズマなど)、重合条件(温度、圧力、濃度、溶媒、添加物)などによっても支配される。本発明の高分子化合物の重合においては、2,2′ーアゾビスイソブチロニトリルなどの無媒を用いたイオって重合が開始されるラジカル重合、アルキルリチウムなどの触媒を用いたイオ

ン重合 (アニオン重合) などが一般的である。これらの重合は、その常法に従って行うことができる。なお、上記式 (2) ~ (5) の単位を与えるモノマーは、 後述する合成例 1 に示す方法及びこれに準じた方法により合成することができる

[0055]

本発明の高分子化合物は、

$$-U^{1}_{a}-U^{2}_{b}-U^{3}_{c}-U^{4}_{d}-$$

で示すことができ、この場合 U^1 は式(1)の珪素含有基を含む繰り返し単位、好ましくは式(2)~(5)の繰り返し単位、特に式(6)~(2 5)の繰り返し単位、 U^2 は式(2 A)~(5 A)の繰り返し単位、 U^3 は式(5 3)~(9 0)の繰り返し単位、 U^4 は式(S i - 1)~(S i - 5)の繰り返し単位である

[0056]

また、aは、0<a< ≤ 1 、b<dは、0< $\leq b$ <d<d1、0< $\leq c$ <d1、0<d<d<d1で、a+b+c+d=1であるが、aは好ましくは0<d<d<d0. a<d0. a0. a0

[0057]

本発明の高分子化合物は、重量平均分子量が1, 000~500, 000、特に3, 000~100, 000であることが好ましい。

[0058]

本発明の高分子化合物は、レジスト材料のベースポリマーとして有効であり、本発明は、この高分子化合物を含むことを特徴とするレジスト材料を提供する。

[0059]

本発明のレジスト材料には、有機溶剤、酸発生剤、溶解阻止剤、塩基性化合物 、必要に応じてその他の成分を含有することができる。

[0060]

ここで、本発明で使用される有機溶剤としては、酸発生剤、ベース樹脂、溶解

阻止剤等が溶解可能な有機溶媒であればいずれでもよい。このような有機溶剤と しては、例えばシクロヘキサノン、メチルー2-n-アミルケトン等のケトン類 、3-メトキシブタノール、3-メチル-3-メトキシブタノール、1-メトキ シー2ープロパノール、1-エトキシー2-プロパノール等のアルコール類、プ ロピレングリコールモノメチルエーテル、エチレングリコールモノメチルエーテ ル、プロピレングリコールモノエチルエーテル、エチレングリコールモノエチル エーテル、プロピレングリコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジメ チルエーテル等のエーテル類、プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテ ート、プロピレングリコールモノエチルエーテルアセテート、乳酸エチル、ピル ビン酸エチル、酢酸ブチル、3-メトキシプロピオン酸メチル、3-エトキシプ ロピオン酸エチル、酢酸tert-ブチル、プロピオン酸tert-ブチル、プ ロピレングリコールーモノー t e r t ーブチルエーテルアセテート等のエステル 類が挙げられ、これらの1種を単独で又は2種以上を混合して使用することがで きるが、これらに限定されるものではない。本発明では、これらの有機溶剤の中 でもレジスト成分中の酸発生剤の溶解性が最も優れているジエチレングリコール ジメチルエーテルや1-エトキシ-2-プロパノール、乳酸エチルの他、安全溶 剤であるプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート及びその混合溶剤 が好ましく使用される。

[0061]

本発明で使用される酸発生剤としては、下記一般式(91)のオニウム塩、式(92)のジアゾメタン誘導体、式(93)のグリオキシム誘導体、βーケトスルホン誘導体、ジスルホン誘導体、ニトロベンジルスルホネート誘導体、スルホン酸エステル誘導体、イミドーイルスルホネート誘導体等が挙げられる。

[0062]

$$(R^{24})_{h}M^{+}K^{-}$$
 (91)

(但し、 R^{24} は炭素数 $1\sim 12$ の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基、炭素数 $6\sim 12$ のアリール基又は炭素数 $7\sim 12$ のアラルキル基を表し、 M^+ はヨードニウム、スルホニウムを表し、 K^- は非求核性対向イオンを表し、b は 2 又は 3 である。)

 R^{24} のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、シクロヘキシル基、2-オキソシクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、p-メトキシフェニル基、n-メトキシフェニル基、o-メトキシフェニル基、t-カーない。

[0063]

【作16】

$$R^{25} SO_2 C SO_2 R^{26}$$
 (92)

[0064]

(但し、 R^{25} 、 R^{26} は炭素数 $1\sim 1$ 2 の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基 又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim 1$ 2 のアリール基又はハロゲン化アリー ル基又は炭素数 $7\sim 1$ 2 のアラルキル基を表す。)

 R^{25} 、 R^{26} のアルキル基としてはメチル基、エチル基、プロピル基、ブチル基、アミル基、シクロペンチル基、シクロヘキシル基、ノルボルニル基、アダマンチル基等が挙げられる。ハロゲン化アルキル基としてはトリフルオロメチル基、1, 1, 1-トリフルオロエチル基、1, 1, 1-トリクロロエチル基、ノナフルオロブチル基等が挙げられる。アリール基としてはフェニル基、P-メトキシフェニル基、M-メトキシフェニル基、M-メトキシフェニル基、M-メトキシフェニル基、M-メトキシフェニル基、M-メトキシフェニル

ニル基、p-tert-ブトキシフェニル基、m-tert-ブトキシフェニル基等のアルコキシフェニル基、2-メチルフェニル基、3-メチルフェニル基、4-メチルフェニル基、エチルフェニル基、4-tert-ブチルフェニル基、4-ブチルフェニル基、ジメチルフェニル基等のアルキルフェニル基が挙げられる。ハロゲン化アリール基としてはフルオロベンゼン基、クロロベンゼン基、1,2,3,4,5-ペンタフルオロベンゼン基等が挙げられる。アラルキル基としてはベンジル基、フェネチル基等が挙げられる。

[0065]

【化17】

[0066]

(但し、 R^{27} 、 R^{28} 、 R^{29} は炭素数 $1\sim 1$ 2の直鎖状、分岐状又は環状のアルキル基又はハロゲン化アルキル基、炭素数 $6\sim 1$ 2のアリール基又はハロゲン化アリール基又は炭素数 $7\sim 1$ 2のアラルキル基を表す。また、 R^{28} 、 R^{29} は互いに結合して環状構造を形成してもよく、環状構造を形成する場合、 R^{28} 、 R^{29} はそれぞれ炭素数 $1\sim 6$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を表す。)

 R^{27} 、 R^{28} 、 R^{29} のアルキル基、ハロゲン化アルキル基、アリール基、ハロゲン化アリール基、アラルキル基としては、 R^{25} 、 R^{26} で説明したものと同様の基が挙げられる。なお、 R^{28} 、 R^{29} のアルキレン基としてはメチレン基、エチレン基、プロピレン基、ブチレン基、ヘキシレン基等が挙げられる。

[0067]

 ム、トリフルオロメタンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエ ンスルホン酸 (p-tert-ブトキシフェニル) ジフェニルスルホニウム、p ートルエンスルホン酸ビス(p-tert-ブトキシフェニル)フェニルスルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p-tert-ブトキシフェニル)ス ルホニウム、ノナフルオロブタンスルホン酸トリフェニルスルホニウム、ブタン スルホン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸トリメチ ルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリメチルスルホニウム、トリフルオ ロメタンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキシル)スルホ ニウム、p-トルエンスルホン酸シクロヘキシルメチル(2-オキソシクロヘキ シル)スルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニ ウム、p-トルエンスルホン酸ジメチルフェニルスルホニウム、トリフルオロメ タンスルホン酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム、pートルエンスルホン 酸ジシクロヘキシルフェニルスルホニウム等のオニウム塩、ビス(ベンゼンスル ホニル) ジアゾメタン、ビス (p-トルエンスルホニル) ジアゾメタン、ビス (キシレンスルホニル)ジアゾメタン、ビス(シクロヘキシルスルホニル)ジアゾ メタン、ビス(シクロペンチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(nーブチルス ルホニル)ジアゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチルスルホニル) ジアソメタン、ビス(n-プロピルスルホニル) ジ アゾメタン、ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-アミルスルホニル) ジアゾメタン 、ビス(イソアミルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-アミルスルホニ ル) ジアゾメタン、ビス (tert-アミルスルホニル) ジアゾメタン、1-シ クロヘキシルスルホニルー1ー (tertーブチルスルホニル) ジアゾメタン、 1-シクロヘキシルスルホニル-1-(tert-アミルスルホニル)ジアゾメ タン、1-tert-アミルスルホニル-1-(tert-ブチルスルホニル) ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビスーo-(p-トルエンスルホニル) $-\alpha$ -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(p -トルエンスルホニル) $-\alpha$ -ジ フェニルグリオキシム、ビスーo-(p-トルエンスルホニル)-α-ジシクロ

ヘキシルグリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2,3-ペン タンジオングリオキシム、ビス-o-(p-トルエンスルホニル)-2-メチル -3,4-ペンタンジオングリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル) $-\alpha$ -ジメチルグリオキシム、ビス-o-(n -ブタンスルホニル) $-\alpha$ -ジフ ェニルグリオキシム、ビス-ο- (n-ブタンスルホニル) -α-ジシクロヘキ シルグリオキシム、ビス-o-(n-ブタンスルホニル)-2,3-ペンタンジ オングリオキシム、ビスーoー(nーブタンスルホニル)-2-メチル-3,4 **ーペンタンジオングリオキシム、ビスーοー(メタンスルホニル)-α-ジメチ** ルグリオキシム、ビス-ο-(トリフルオロメタンスルホニル)ーα-ジメチル グリオキシム、ビス-ο-(1,1,1-トリフルオロエタンスルホニル)-α ージメチルグリオキシム、ビスーοー (tertーブタンスルホニル) - α - ジ メチルグリオキシム、ビス-ο-(パーフルオロオクタンスルホニル) -α-ジ メチルグリオキシム、ビス-ο-(シクロヘキサンスルホニル) -α-ジメチル グリオキシム、ビス-ο-(ベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム 、ビスーo-(p-フルオロベンゼンスルホニル)-α-ジメチルグリオキシム 、ビスーoー(pーtertーブチルベンゼンスルホニル)ーαージメチルグリ オキシム、ビス-ο-(キシレンスルホニル) -α-ジメチルグリオキシム、ビ スーoー(カンファースルホニル)- α -ジメチルグリオキシム等のグリオキシ ム誘導体、2-(シクロヘキシルカルボニル)-2-(p-トルエンスルホニル) プロパン、2ーイソプロピルカルボニルー2ー(pートルエンスルホニル)プ ロパン等のβ-ケトスルホン誘導体、ジフェニルジスルホン、ジシクロヘキシル ジスルホン等のジスルホン誘導体、p-トルエンスルホン酸2,6-ジニトロベ ンジル、p-トルエンスルホン酸2,4-ジニトロベンジル等のニトロベンジル スルホネート誘導体、1,2,3-トリス(メタンスルホニルオキシ)ベンゼン

2, 3-トリス(p-トルエンスルホニルオキシ)ベンゼン等のスルホン酸エステル誘導体、フタルイミドーイルートリフレート、フタルイミドーイルートシレート、5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミドーイルートリフレート、5-ノルボルネン-2, 3-ジカルボキシイミドーイルートシレート、5-ノル

、1,2,3-トリス(トリフルオロメタンスルホニルオキシ)ベンゼン、1,

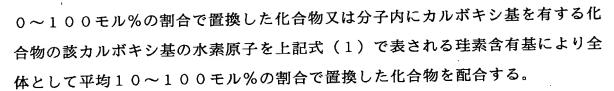
ボルネン-2, 3-ジカルボキシイミド-イル-n-ブチルスルホネート等のイ ミドーイルースルホネート誘導体等が挙げられるが、トリフルオロメタンスルホ ン酸トリフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸(p-tert - ブトキシフェニル) ジフェニルスルホニウム、トリフルオロメタンスルホン酸 トリス (p-tert-ブトキシフェニル) スルホニウム、p-トルエンスルホ ン酸トリフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸(p-tert-ブト **キシフェニル)ジフェニルスルホニウム、p-トルエンスルホン酸トリス(p**tertーブトキシフェニル)スルホニウム等のオニウム塩、ビス (ベンゼンス ルホニル) ジアゾメタン、ビス (p-トルエンスルホニル) ジアゾメタン、ビス (シクロヘキシルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-ブチルスルホニル) ジ アゾメタン、ビス(イソブチルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(sec-ブチ ルスルホニル) ジアゾメタン、ビス (n-プロピルスルホニル) ジアゾメタン、 ビス(イソプロピルスルホニル)ジアゾメタン、ビス(tert-ブチルスルホ ニル)ジアゾメタン等のジアゾメタン誘導体、ビスーo-(p-トルエンスルホ - ジメチルグリオキシム等のグリオキシム誘導体が好ましく用いられる。なお、 上記酸発生剤は1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができる。 オニウム塩は矩形性向上効果に優れ、ジアゾメタン誘導体及びグリオキシム誘導 体は定在波低減効果に優れるが、両者を組み合わせることにより、プロファイル の微調整を行うことが可能である。

[0068]

酸発生剤の配合量は、全ベース樹脂100重量部に対して0.2~15重量部、特に0.5~8重量部とすることが好ましく、0.2重量部に満たないと露光時の酸発生量が少なく、感度及び解像力が劣る場合があり、15重量部を超えるとレジストの透過率が低下し、解像力が劣る場合がある。

[0069]

本発明で使用される溶解阻止剤としては、平均分子量が100~1,000、 好ましくは150~800で、かつ分子内にフェノール性水酸基を2つ以上有す る化合物の該フェノール性水酸基の水素原子を酸不安定基により全体として平均



[0070]

なお、フェノール性水酸基の水素原子の酸不安定基による置換率は、平均でフェノール性水酸基全体の0モル%以上、好ましくは30モル%以上であり、その上限は100モル%、より好ましくは80モル%である。カルボキシ基の水素原子の酸不安定基による置換率は、平均でカルボキシ基全体の50モル%以上、好ましくは70モル%以上であり、その上限は100モル%である。

[0071]

この場合、かかるフェノール性水酸基を2つ以上有する化合物又はカルボキシ 基を有する化合物としては、下記式(D1)~(D14)で示されるものが好ま しい。

[0072]

【化18】 D3 D1 D6 D5 **D4** D9 **D**8 D7 D12 D11 D10 D14 D13

但し、式中 \mathbf{R}^{101} 、 \mathbf{R}^{102} はそれぞれ水素原子、又は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基を示す。 \mathbf{R}^{103} は水素原子、又は炭素数 $1\sim 8$ の直鎖状又は分岐状のアルキル基又はアルケニル基、或いは \mathbf{R}^{107}) $\mathbf{h}^{\mathbf{C}}$

[0073]

OOHを示す。 R^{104} は $-(CH_2)_{i}$ $-(i=2\sim10)$ 、炭素数 $6\sim10$ のアリーレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子又は硫黄原子を示す。 R^{10} 5 は炭素数 $1\sim10$ のアルキレン基、炭素数 $6\sim10$ のアリーレン基、カルボニル基、酸素原子又は硫黄原子を示す。 R^{106} は水素原子、炭素数 $1\sim8$ の直鎖状又は分岐状のアルキル基、アルケニル基、又はそれぞれ水酸基で置換されたフェニル基又はナフチル基を示す。 R^{107} は炭素数 $1\sim10$ の直鎖状又は分岐状のアルキレン基を示す。 R^{108} は水素原子又は水酸基を示す。 R^{108} な水素原子又は水酸基を示す。 R^{108} ないたり、 R^{108} ないり、 R^{108}

[0074]

上記式中 R^{101} 、 R^{102} としては、例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エチニル基、シクロヘキシル基、 R^{103} としては、例えば R^{101} 01、 R^{102} と同様なもの、或いは-COOH、-CH $_2$ COOH、 R^{104} としては、例えばエチレン基、フェニレン基、カルボニル基、スルホニル基、酸素原子、硫黄原子等、 R^{105} としては、例えばメチレン基、或いは R^{104} と同様なもの、 R^{106} としては例えば水素原子、メチル基、エチル基、ブチル基、プロピル基、エチール基、シクロヘキシル基、それぞれ水酸基で置換されたフェニル基、ナフチル基等が挙げられる。

[0075]

本発明で使用される塩基性化合物は、酸発生剤より発生する酸がレジスト膜中に拡散する際の拡散速度を抑制することができる化合物が適しており、このような塩基性化合物の配合により、レジスト膜中での酸の拡散速度が抑制されて解像度が向上し、露光後の感度変化を抑制したり、基板や環境依存性を少なくし、露光余裕度やパターンプロファイル等を向上することができる(特開平5-232706号、同5-249683号、同5-158239号、同5-249662号、同5-257282号、同5-289322号、同5-289340号公報等記載)。

[0076]

このような塩基性化合物としては、第一級、第二級、第三級の脂肪族アミン類、混成アミン類、芳香族アミン類、複素環アミン類、カルボキシ基を有する含窒素化合物、スルホニル基を有する含窒素化合物、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体等が挙げられるが、特に脂肪族アミンが好適に用いられる。

[0077]

具体的には、第一級の脂肪族アミン類として、アンモニア、メチルアミン、エ チルアミン、nープロピルアミン、イソプロピルアミン、nーブチルアミン、イ ソブチルアミン、sec-ブチルアミン、tert-ブチルアミン、ペンチルア ミン、tert-アミルアミン、シクロペンチルアミン、ヘキシルアミン、シク ロヘキシルアミン、ヘプチルアミン、オクチルアミン、ノニルアミン、デシルア ミン、ドデシルアミン、セチルアミン、メチレンジアミン、エチレンジアミン、 テトラエチレンペンタミン等が例示され、第二級の脂肪族アミン類として、ジメ チルアミン、ジエチルアミン、ジ-n-プロピルアミン、ジイソプロピルアミン 、ジ-n-ブチルアミン、ジイソブチルアミン、ジ-sec-ブチルアミン、ジ ペンチルアミン、ジシクロペンチルアミン、ジヘキシルアミン、ジシクロヘキシ ルアミン、ジヘプチルアミン、ジオクチルアミン、ジノニルアミン、ジデシルア ミン、ジドデシルアミン、ジセチルアミン、N, N-ジメチルメチレンジアミン 、N,N-ジメチルエチレンジアミン、N,N-ジメチルテトラエチレンペンタ ミン等が例示され、第三級の脂肪族アミン類として、トリメチルアミン、トリエ チルアミン、トリーn-プロピルアミン、トリイソプロピルアミン、トリーn-ブチルアミン、トリイソブチルアミン、トリーsec-ブチルアミン、トリペン チルアミン、トリシクロペンチルアミン、トリヘキシルアミン、トリシクロヘキ シルアミン、トリヘプチルアミン、トリオクチルアミン、トリノニルアミン、ト リデシルアミン、トリドデシルアミン、トリセチルアミン、N, N, N', N' ーテトラメチルメチレンジアミン、N, N, N', N'ーテトラメチルエチレン ジアミン、N, N, N', N'-テトラメチルテトラエチレンペンタミン等が例 示される。

[0078]

また、混成アミン類としては、例えばジメチルエチルアミン、メチルエチルプ ロピルアミン、ベンジルアミン、フェネチルアミン、ベンジルジメチルアミン等 が例示される。芳香族アミン類及び複素環アミン類の具体例としては、アニリン 誘導体(例えばアニリン、N-メチルアニリン、N-エチルアニリン、N-プロ ピルアニリン、N, N-ジメチルアニリン、2-メチルアニリン、3-メチルア ニリン、4-メチルアニリン、エチルアニリン、プロピルアニリン、トリメチル アニリン、2-ニトロアニリン、3-ニトロアニリン、4-ニトロアニリン、2 , 4-ジニトロアニリン、2, 6-ジニトロアニリン、3, 5-ジニトロアニリ ン、N, N-ジメチルトルイジン等)、ジフェニル(p-トリル)アミン、メチ ルジフェニルアミン、トリフェニルアミン、フェニレンジアミン、ナフチルアミ ン、ジアミノナフタレン、ピロール誘導体(例えばピロール、2H-ピロール、 1-メチルピロール、2,4-ジメチルピロール、2,5-ジメチルピロール、 N-メチルピロール等)、オキサゾール誘導体(例えばオキサゾール、イソオキ サゾール等)、チアゾール誘導体(例えばチアゾール、イソチアゾール等)、イ ミダゾール誘導体(例えばイミダゾール、4-メチルイミダゾール、4-メチル -2-フェニルイミダゾール等)、ピラゾール誘導体、フラザン誘導体、ピロリ ン誘導体(例えばピロリン、2-メチル-1-ピロリン等)、ピロリジン誘導体 (例えばピロリジン、N-メチルピロリジン、ピロリジノン、N-メチルピロリ ドン等)、イミダゾリン誘導体、イミダゾリジン誘導体、ピリジン誘導体(例え ばピリジン、メチルピリジン、エチルピリジン、プロピルピリジン、ブチルピリ ジン、4-(1-ブチルペンチル)ピリジン、ジメチルピリジン、トリメチルピ リジン、トリエチルピリジン、フェニルピリジン、3-メチル-2-フェニルピ リジン、4-tert-ブチルピリジン、ジフェニルピリジン、ベンジルピリジ ン、メトキシピリジン、ブトキシピリジン、ジメトキシピリジン、1-メチル-2-ピリジン、4-ピロリジノピリジン、1-メチル-4-フェニルピリジン、 2-(1-エチルプロピル)ピリジン、アミノピリジン、ジメチルアミノピリジ ン等)、ピリダジン誘導体、ピリミジン誘導体、ピラジン誘導体、ピラゾリン誘 導体、ピラゾリジン誘導体、ピペリジン誘導体、ピペラジン誘導体、モルホリン 誘導体、インドール誘導体、イソインドール誘導体、1Hーインダゾール誘導体 、インドリン誘導体、キノリン誘導体(例えばキノリン、3ーキノリンカルボニ トリル等)、イソキノリン誘導体、シンノリン誘導体、キナゾリン誘導体、キノ キサリン誘導体、フタラジン誘導体、プリン誘導体、プテリジン誘導体、カルバ ゾール誘導体、フェナントリジン誘導体、アクリジン誘導体、フェナジン誘導体 、1,10-フェナントロリン誘導体、アデニン誘導体、アデノシン誘導体、グ アニン誘導体、グアノシン誘導体、ウラシル誘導体、ウリジン誘導体等が例示さ れる。

[0079]

更に、カルボキシ基を有する含窒素化合物としては、例えばアミノ安息香酸、 インドールカルボン酸、アミノ酸誘導体(例えばニコチン酸、アラニン、アルギ ニン、アスパラギン酸、グルタミン酸、グリシン、ヒスチジン、イソロイシン、 グリシルロイシン、ロイシン、メチオニン、フェニルアラニン、スレオニン、リ ジン、3-アミノピラジン-2-カルボン酸、メトキシアラニン等)等が例示さ れ、スルホニル基を有する含窒素化合物として3-ピリジンスルホン酸、p-ト ルエンスルホン酸ピリジニウム等が例示され、ヒドロキシ基を有する含窒素化合 物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物と しては、2-ヒドロキシピリジン、アミノクレゾール、2,4-キノリンジオー ル、3-インドールメタノールヒドレート、モノエタノールアミン、ジエタノー ルアミン、トリエタノールアミン、N-エチルジエタノールアミン、N, N-ジ エチルエタノールアミン、トリイソプロパノールアミン、2, 2'ーイミノジエ タノール、2-アミノエタノール、3-アミノ-1-プロパノール、4-アミノ -1-ブタノール、4-(2-ヒドロキシエチル)モルホリン、2-(2-ヒド ロキシエチル) ピリジン、1-(2-ヒドロキシエチル) ピペラジン、1-[2]- (2-ヒドロキシエトキシ) エチル] ピペラジン、ピペリジンエタノール、1- (2-ヒドロキシエチル)ピロリジン、1-(2-ヒドロキシエチル)-2-ピロリジノン、3ーピペリジノー1,2ープロパンジオール、3ーピロリジノー 1,2-プロパンジオール、8-ヒドロキシユロリジン、3-クイヌクリジノー ル、3-トロパノール、1-メチルー2-ピロリジンエタノール、1-アジリジンエタノール、N-(2-ヒドロキシエチル)フタルイミド、N-(2-ヒドロキシエチル)イソニコチンアミド等が例示される。アミド誘導体としては、ホルムアミド、N-メチルホルムアミド、N, N-ジメチルホルムアミド、アセトアミド、N-メチルアセトアミド、N, N-ジメチルアセトアミド、プロピオンアミド、ベンズアミド等が例示される。イミド誘導体としては、フタルイミド、サクシンイミド、マレイミド等が例示される。

[0080]

更に、下記一般式 (94) 及び (95) で示される塩基性化合物を配合することもできる。

[0081]

【化19】

$$\begin{array}{l} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{201}\text{O})_{\text{X}}\text{R}^{204} \\ \text{N-CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{202}\text{O})_{\text{Y}}\text{R}^{205} \\ \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{203}\text{O})_{\text{Z}}\text{R}^{206} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} \text{CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{207}\text{O})_{\text{X}}\text{R}^{209} \\ \text{N-CH}_2\text{CH}_2\text{O}(\text{R}^{208}\text{O})_{\text{Y}}\text{R}^{210} \end{array}$$

[0082]

(式中、R 201 、R 202 、R 203 、R 207 、R 208 はそれぞれ独立して直鎖状、分岐鎖状又は環状の炭素数 1 ~ 209 へ 209 、R 204 、R 205 、R 206 、R 209 、R 209 、R 210 は水素原子、炭素数 1 ~ 209 へ 209 と R 205 と R 205 と R 206 、R 204 と R 205 と R 205 と R 206 、R 204 と R 205 と R 206 、R 209 と R 210 はそれぞれ結合して環を形成してもよい。 X、 Y、 Z はそれぞれ 0 ~ 209 と R 210 は水素原子を含まない。)

ここで、 R^{201} 、 R^{202} 、 R^{203} 、 R^{207} 、 R^{208} のアルキレン基としては、炭素数 $1\sim20$ 、好ましくは $1\sim10$ 、更に好ましくは $1\sim8$ のものであり、具体的には、メチレン基、エチレン基、n-プロピレン基、イソプロピレン基、n-ブ

チレン基、イソブチレン基、n-ペンチレン基、イソペンチレン基、ヘキシレン基、ノニレン基、デシレン基、シクロペンチレン基、シクロヘキシレン基等が挙 げられる。

[0083]

また、 R^{204} 、 R^{205} 、 R^{206} 、 R^{209} 、 R^{210} のアルキル基としては、炭素数 1 ~ 20、好ましくは 1 ~ 8、更に好ましくは 1 ~ 6 のものであり、これらは直鎖状、分岐状、環状のいずれであってもよい。具体的には、メチル基、エチル基、n-プロピル基、1 ~ 1 ~

[0084]

更に、 R^{204} と R^{205} 、 R^{205} と R^{206} 、 R^{204} と R^{206} 、 R^{204} と R^{205} と R^{206} 、 R^{209} と R^{210} が環を形成する場合、その環の炭素数は $1\sim20$ 、より好ましくは $1\sim8$ 、更に好ましくは $1\sim6$ であり、またこれらの環は炭素数 $1\sim6$ 、特に $1\sim4$ のアルキル基が分岐していてもよい。

[0085]

X、Y、Zはそれぞれ0~20の整数であり、より好ましくは1~10、更に好ましくは1~8の整数である。

[0086]

上記 (94)、(95)の化合物として具体的には、トリス {2-(メトキシメトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス [2-{(2-メトキシエトキシ) メトキシ} エチル] アミン、トリス {2-(1-メトキシ エチル) アミン、トリス {2-(1-メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-メトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシエトキシ) エチル} アミン、トリス {2-(1-エトキシプロポキシ) エチル} アミン、トリス [2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ エチル] アミン、4,7,13,16,21,24-ヘキサオキサー1,10-ジアザビシクロ [8.8.8] ヘキサコサン、4,7,13,18-テトラオキサー1,10-ジアザビシクロ [8.8.8]

5. 5] エイコサン、1, 4, 10, 13ーテトラオキサー7, 16ージアザビシクロオクタデカン、1ーアザー12ークラウンー4、1ーアザー15ークラウンー5、1ーアザー18ークラウンー6等が挙げられる。特に第三級アミン、アニリン誘導体、ピロリジン誘導体、ピリジン誘導体、キノリン誘導体、アミノ酸誘導体、ヒドロキシ基を有する含窒素化合物、ヒドロキシフェニル基を有する含窒素化合物、アルコール性含窒素化合物、アミド誘導体、イミド誘導体、トリス{2ー(メトキシメトキシ)エチル}アミン、トリス{2ー(2ーメトキシエトキシ)エチル}アミン、トリス [2ー((2ーメトキシエトキシ)メチル}エチル]アミン、1ーアザー15ークラウンー5等が好ましい。

[0087]

なお、上記塩基性化合物は1種を単独で又は2種以上を組み合わせて用いることができ、その配合量は全ベース樹脂100重量部に対して0.01~2重量部、特に0.01~1重量部が好適である。配合量が0.01重量部より少ないと配合効果がなく、2重量部を超えると感度が低下しすぎる場合がある。

[0088]

本発明のレジスト材料には、上記成分以外に任意成分として塗布性を向上させるために慣用されている界面活性剤を添加することができる。なお、任意成分の添加量は、本発明の効果を妨げない範囲で通常量とすることができる。

[0089]

ここで、界面活性剤としては非イオン性のものが好ましく、パーフルオロアルキルポリオキシエチレンエタノール、フッ素化アルキルエステル、パーフルオロアルキルアミンオキサイド、含フッ素オルガノシロキサン系化合物等が挙げられる。例えばフロラード「FC-430」、「FC-431」(いずれも住友スリーエム(株)製)、サーフロン「S-141」、「S-145」、「S-381」、「S-383」(いずれも旭硝子(株)製)、ユニダイン「DS-401」、「DS-403」、「DS-451」(いずれもダイキン工業(株)製)、メガファック「F-8151」、「F-171」、「F-172」、「F-173」、「F-177」(大日本インキ工業(株)製)、「X-70-092」、「X-70-093」(いずれも信越化学工業(株)製)等を挙げることができる

。好ましくは、フロラード「FC-430」(住友スリーエム(株)製)、「X-70-093」(信越化学工業(株)製)が挙げられる。

[0090]

本発明のレジスト材料を使用してパターンを形成するには、公知のリソグラフ ィー技術を採用して行うことができ、例えばシリコンウエハー等の基板上にスピ ンコーティング等の手法で膜厚が 0. 1~1. 0μmとなるように塗布し、これ をホットプレート上で60~200℃、10秒~10分間、好ましくは80~1 50℃、30秒~5分間プリベークする。次いで目的のパターンを形成するため のマスクを上記のレジスト膜上にかざし、波長300nm以下の遠紫外線、エキ シマレーザー、X線等の高エネルギー線もしくは電子線を露光量1~200mJ $/cm^2$ 程度、好ましくは10~100mJ/c m^2 程度となるように照射した後 、ホットプレート上で60~150℃、10秒~5分間、好ましくは80~13 O℃、3O秒~3分間ポストエクスポージャベーク(PEB)する。更に、O. $1\sim5\%$ 、好ましくは $2\sim3\%$ のテトラメチルアンモニウムハイドロオキサイド (TMAH) 等のアルカリ水溶液の現像液を用い、10秒~3分間、好ましくは 30秒~2分間、浸漬 (dip) 法、パドル (puddle) 法、スプレー (s pray) 法等の常法により現像することにより基板上に目的のパターンが形成 される。なお、本発明材料は、特に高エネルギー線の中でも120~254 n m の遠紫外線又はエキシマレーザー、特に248mmnoKrF、193nmのA rFなどのエキシマレーザー、X線及び電子線による微細パターンニングに最適 である。また、上記範囲を上限及び下限から外れる場合は、目的のパターンを得 ることができない場合がある。

[0091]

【発明の効果】

本発明のレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、300nm以下の波長における感度、解像性、酸素プラズマエッチング耐性に優れている。従って、本発明の高分子化合物及びレジスト材料は、これらの特性より、特に優れた2層レジスト用の材料となり得るもので、微細でしかも基板に対して垂直なパターンを容易に形成でき、このため超LSI製造用の微細パターン形成材料として好適であ

る。

[0092]

【実施例】

以下、合成例及び実施例を示して本発明を具体的に説明するが、本発明は下記例に制限されるものではない。なお、下記例でMeはメチル基、Etはエチル基を示す。

[0093]

「合成例]

下記合成方法に従って珪素含有モノマーを合成した。

[0094]

[合成例1-1] monomer1の合成

マグネシウム36.5gとTHF350m1をフラスコに収め、クロロメチルトリメチルシラン184gをTHF250m1で希釈した溶液を、50℃にて滴下した。滴下終了後、65℃にて1時間撹拌した後、20℃以下にて、アセトアルデヒド66.1gを滴下した。室温で1時間撹拌した後、塩化アンモニウム水溶液を加え、加水分解した。通常の後処理操作を行い、158.7gの1ートリメチルシリルー2ープロパノールを得た(収率70%)。

[0095]

119.8gの1-トリメチルシリル-2-プロパノールを塩化メチレン500m1に溶解した。このものに氷冷下、91.6gのトリエチルアミン、次いで113.5gのメタクリル酸クロリドを滴下した。室温で5時間撹拌後、水を加え、通常の後処理操作を行った。減圧蒸留を行い、135.9gのメタクリル酸1-トリメチルシリル-2-プロピル (monomer1) を得た(収率75%)。

[0096]

沸点 75~77℃/1.33×10³Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0. 03 (s, 9H), 0. 87~1. 14 (m, 2H), 1. 28 (d, 3H), 1. 92 (s, 3H), 5. 04~5. 16 (m, 1H), 5. 51 (m, 1H), 6. 05 (m, 1H))

IR: 2956, 2898, 1716, 1637, 1317, 1295, 12 51, 1168, 1132, 1124, 863, 838cm⁻¹

[合成例1-2] monomer2の合成

合成例1-1と同様な方法により、5-ノルボルネン-2-カルボン酸1-トリメチルシリル-2-プロピル(monomer2)を合成した。

[0097]

[合成例1-3] monomer3の合成

合成例1-1と同様な方法により、8-テトラシクロ $[4.4.0.1^{2,5}.1^{7,10}]$ ドデセン-3-カルボン酸1-トリメチルシリル-2-プロピル(mo nomer3)を合成した。

[0098]

[合成例1-4] monomer4の合成

合成例1-1と同様な方法により、p-(1-1)リスチルシリルー2-7ロポキシ)スチレン(monomer4)を合成した。

[0099]

[合成例1-5] monomer5の合成

マグネシウム27.9gとTHF250m1をフラスコに収め、クロロメチルトリメチルシラン135gをTHF150m1で希釈した溶液を、50℃にて滴下した。滴下終了後、65℃にて1時間撹拌した後、20℃以下にて、シクロヘキサノン98.1gを滴下した。室温で1時間撹拌した後、塩化アンモニウム水溶液を加え、加水分解した。通常の後処理操作を行い、減圧蒸留により、141.6gの1-トリメチルシリルメチルシクロヘキサノールを得た(収率76%)

[0100]

沸点 60~62℃/66.6Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0.06 (s, 9H), 0. 95 (s, 2H), 1.24 (s, 2H), 1.43~1.59 (m, 10H) 1 R: 3471, 2933, 2859, 1448, 1247, 968, 948 $, 863, 838cm^{-1}$

10.0gの1-トリメチルシリルメチルシクロヘキサノールを塩化メチレン50m1に溶解した。このものに氷冷下、7.8gのメタクリル酸クロリド、次いで9.8gのトリエチルアミンを滴下した。室温で20時間撹拌後、水を加え、通常の後処理操作を行った。減圧蒸留を行い、10.8gのメタクリル酸1-トリメチルシリルメチルシクロヘキシル(monomer5)を得た(収率79%)。

[0101]

沸点 78~81℃/53.3Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0. 16 (s, 9 H), 1. $1 \text{ 2} \sim 1$. 65 (m, 10 H), 1. 91 (t, 3 H), 2. 25 \sim 2. 32 (m, 2 H), 5. 48 (m, 1 H), 6. 03 (m, 1 H)

IR: 2933, 2859, 1712, 1637, 1326, 1309, 12 49, 1178, 1159, 1126, 858, 840cm⁻¹

[合成例1-6] monomer6の合成

合成例1-5と同様な方法により、5-ノルボルネン-2-カルボン酸1-トリメチルシリルメチルシクロヘキシル(monomer6)を合成した。

[0102]

[合成例1-7] monomer7の合成

合成例1-5と同様な方法により、p-ビニルフェノキシ酢酸<math>1-トリメチルシリルメチルシクロヘキシル(monomer7)を合成した。

[0103]

[合成例1-8] monomer 8の合成

[0104]

34.5gの1ートリメチルシリルメチルシクロペンタノールを塩化メチレン160m1に溶解した。このものに氷冷下、29.3gのメタクリル酸クロリド、次いで30.4gのトリエチルアミンを滴下した。室温で20時間撹拌後、水を加え、通常の後処理操作を行った。減圧蒸留を行い、39.9gのメタクリル酸1ートリメチルシリルメチルシクロペンチル(monomer8)を得た(収率83%)。

[0105]

[合成例1-9] monomer9の合成

合成例1-8と同様な方法により、5-ノルボルネン-2-カルボン酸1-トリメチルシリルメチルシクロペンチル(monomer9)を合成した。

[0106]

[合成例1-10] monomer10の合成

1MメチルマグネシウムクロリドのTHF溶液300m1をフラスコに収め、50℃以下にて、3ートリメチルシリルプロパン酸エチル17.4gを滴下した。室温で1時間撹拌した後、塩化アンモニウム水溶液を加え、加水分解した。通常の後処理操作を行い、減圧蒸留により、14.1gの2-メチル-4-トリメチルシリル-2-ブタノールを得た(収率88%)。

[0107]

沸点 85~88℃/3.33×10³Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0. 00 (s, 9H), 0. $45\sim0.51$ (m, 2H), 1. 18 (s, 6H), 1. 36 \sim 1. 44 (m, 3H)

IR: 3378, 2954, 2921, 2900, 1376, 1247, 11 86, 904, 885, 863, 835cm⁻¹

9.5gの2-メチルー4-トリメチルシリルー2-ブタノールを塩化メチレン50mlに溶解した。このものに氷冷下、9.8gのメタクリル酸クロリド、次いで12.0gのトリエチルアミンを滴下した。室温で20時間撹拌後、水を加え、通常の後処理操作を行った。減圧蒸留を行い、11.2gのメタクリル酸

2-メチル-4-トリメチルシリル-2-ブチル (monomer10) を得た (収率83%)。

[0108]

沸点 71~73℃/3.33×10²Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0. 00 (s, 9H), 0. $44 \sim 0.51$ (m, 2H), 1. 45 (s, 6H), 1. $68 \sim 1.75$ (m, 2H), 1. 89 (s, 3H), 5. 45 (m, 1H), 5. 98 (m, 1H)

IR: 2954, 2929, 1714, 1639, 1332, 1302, 12 49, 1168, 1147, 1126, 862, 835cm⁻¹

[合成例1-11] monomer11の合成

合成例1-10と同様な方法により、5-ノルボルネン-2-カルボン酸2-メチル-4-トリメチルシリル-2-ブチル(monomer11)を合成した

[0109]

[合成例1-12] monomer12の合成

マグネシウム9.82gとTHF150m1をフラスコに収め、1,4ージブロモブタン43.5gをTHF50m1で希釈した溶液を、50℃にて滴下した。滴下終了後、65℃にて1時間撹拌した後、50℃以下にて、3ートリメチルシリルプロパン酸エチル23.5gを滴下した。室温で1時間撹拌した後、塩化アンモニウム水溶液を加え、加水分解した。通常の後処理操作を行い、減圧蒸留により、23.6gの1ー(2ートリメチルシリルエチル)シクロペンタノールを得た(収率94%)。

[0110]

沸点 71~72℃/53.3Pa

1 H-NMR (270MHz, CDC1₃) σ : 0. 00 (s, 9H), 0. $50 \sim 0.57$ (m, 2H), 1. 29 (s, 1H), 1. $48 \sim 1.67$ (m, 8H), 1. $72 \sim 1.87$ (m, 2H)

IR: 3372, 2954, 1247, 1245, 991, 896, 862,

836cm⁻¹

12.0gの1-(2-トリメチルシリルエチル)シクロペンタノールを塩化メチレン60mlに溶解した。このものに氷冷下、11.8gのメタクリル酸クロリド、次いで14.3gのトリエチルアミンを滴下した。室温で20時間撹拌後、水を加え、通常の後処理操作を行った。減圧蒸留を行い、14.0gのメタクリル酸1-(2-トリメチルシリルエチル)シクロペンチル(monomer 12)を得た(収率85%)。

[0111]

沸点 74~75℃/40.0Pa

1 H-NMR (270MHz, CDCl₃) σ : 0. 16 (s, 9H), 1. $1 \text{ 2} \sim 1$. 65 (m, 10H), 1. 91 (t, 3H), 2. $25 \sim 2$. 32 (m, 2H), 5. 48 (m, 1H), 6. 03 (m, 1H)

IR: 2933, 2859, 1712, 1637, 1326, 1309, 12 49, 1178, 1159, 1126, 858, 840cm⁻¹

[合成例1-13] monomer13の合成

合成例1-12と同様な方法により、8-テトラシクロ $[4.4.0.1^{2,5}$. $1^{7,10}$] ドデセン-3-カルボン酸1-(2-トリメチルシリルエチル)シクロペンチル(monomer13)を合成した。

[0112]

類似の反応又は、公知の方法により以下のモノマー (monomer14~20) を合成した。

[0113]

[合成例1-14] monomer14の合成

メタクリル酸 1 ートリメチルシリルメチルー4, 4 ージメチルー4 ーシラシク ロヘキシル

[合成例1-15] monomer15の合成

p-(1-h) メチルシリルメチルー4、4-i メチルー4-i シウロヘキシルオキシ)スチレン

[合成例1-16] monomer16の合成

特2000-293858

メタクリル酸 1-トリメチルシリルメチル-3, 3, 5, 5-テトラメチル-3, 5-ジシラシクロヘキシル

[合成例1-17] monomer17の合成 p-ビニルフェノキシ酢酸 <math>1-トリメチルシリルメチル-3, 3-ジメチル-3-シラシクロペンチル

[合成例1-18] monomer18の合成 アクリル酸1-トリメチルシリルメチル-3, 3-ジメチル-3-シラシクロ ヘキシル

[合成例1-19] monomer19の合成

5-ノルボルネン-2-カルボン酸1-トリメチ リルメチル-2, 2, 4

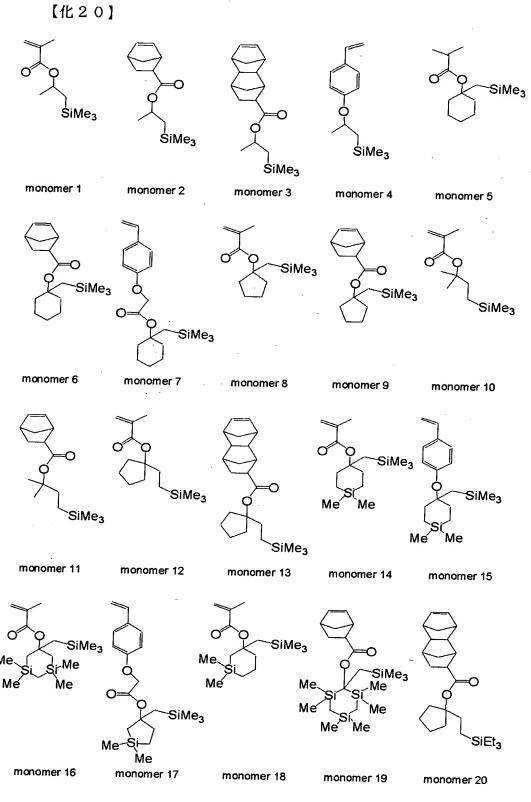
, 4, 6, 6-ヘキサメチルー2, 4, 6-トリシラシクロヘキシル

[合成例1-20] monomer20の合成

8 - テトラシクロ [4.4.0. $1^{2,5}$. $1^{7,10}$] ドデセン-3 - カルボン酸

1-(2-トリエチルシリルエチル)シクロペンチル

[0114]



[0115]

下記合成方法に従って珪素含有高分子化合物を合成した。

[0116]

[合成例2-1] polymerlの合成

[0117]

上記と同様にして、又は公知の方法によりpolymer2~23を合成した

[0118]

【化21】

p lymer 1

c=0.6 d=0.4

Mw=10000

Mw/Mn=1.80

polymer 2

c=0.5 d=0.5

Mw=6000

Mw/Mn=1.75

ŚiMe₃

polymer 3

c=0.5 d=0.5 Mw=5000

Mw/Mn=1.65

ŚiMe₃

polymer 4

c=0.4 d=0.6 Mw=12000

Mw/Mn=1.80

polymer 5

c=0.6 d=0.4

Mw=10500

Mw/Mn=1.85

[0119]

【化22】

p lymer 6

c=0.5 d=0.5

Mw=6050 Mw/Mn=1.80

polymer 7

c=0.3 d=0.7

Mw=10500 Mw/Mn=1.80

polymer 8

c=0.6 d=0.4

Mw=10800 Mw/Mn=1.65

polymer 9

c=0.5 d=0.5

Mw=8000 Mw/Mn=1.85

polymer 10

c=0.6 d=0.4

Mw=12500 Mw/Mn=1.65

[0120]

【化23】

polymer 11

c=0.5 d=0.5

Mw=8000 Mw/Mn=1.83

polymer 12

c=0.6 d=0.4 Mw=10500

Mw/Mn=1.80

polymer 13

c=0.5 d=0.5 Mw=5000

Mw/Mn=1.82

polymer 14

c=0.6 d=0.4 Mw=11000 Mw/Mn=1.75

[0121]

polymer 15

c=0.3 d=0.7 Mw=12000

Mw/Mn=1.81

polymer 16

c=0.6 d=0.4 Mw=10400

Mw/Mn=1.80

polymer 17

c=0.3 d=0.7 Mw=11200

Mw/Mn=1.86

polymer 18

c=0.6 d=0.4 Mw=11300

Mw/Mn=1.68

[0122]

【化25】

polymer 19

c=0.5 d=0.5 Mw=8600

Mw/Mn=1.82

Me.

Me

Me

c=0.5 d=0.5 Mw=6200

Mw/Mn=1.76

SiEt₃

SiMe₃

Me Ме

Мe

polymer 21

c=0.6 d=0.4 Mw=10200

Mw/Mn=1.65

polymer 22

c=0.6 d=0.3 e=0.1

Mw=8700 Mw/Mn=1.82

polymer 23

c=0.6 d=0.3 e=0.1

Mw=8200 Mw/Mn=1.80

[0123]

[実施例]

本発明のレジスト材料について、KrFエキシマレーザー露光における解像性の評価を行った。

[0124]

「実施例1~28] レジストの解像性の評価

上記式で示されるポリマー(polymer1~23)をベース樹脂とし、下記式で示される酸発生剤(PAG1、2)、下記式で示される溶解制御剤(DRI1、2)、塩基性化合物及びFC-430(住友スリーエム(株)製)が 0.01重量%含まれるプロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート(PGMEA)を表1に示す組成で混合した。次にそれらをテフロン製フィルター(孔径 0.10 μ m)で濾過し、レジスト材料を調製した。

[0125]

【化26】

[0126]

シリコンウエハーに下層ノボラック系レジスト材料としてOFPR-800(

東京応化工業(株)製)を塗布し、300℃で5分間加熱し、硬化させて0.5 μmの厚みにした。

[0127]

その上にブリューワーサイエンス社製反射防止膜(DUV-30)をスピンコートし、100℃で30秒、200℃で60秒ベークして55nmの厚みにした

[0128]

レジスト液を硬化させたDUV-30/ノボラックレジスト上へスピンコーティングし、ホットプレートを用いて100℃で90秒間ベークして 0.2μ mの厚さにした。これをKrFエキシマレーザーステッパー(ニコン社製,NA0.60)を用いて露光し、100℃で90秒間ベーク(PEB)を施し、2.38重量%のテトラメチルアンモニウムヒドロキシド(TMAH)水溶液を用いて現像を行うと、ポジ型のパターンを得ることができた。

[0129]

0.20μmラインアンドスペースパターンのラインとスペースの比が1:1 になる露光量を求め、これをレジストの感度として、この露光量における分離し ているラインアンドスペースの細小線幅をレジストの解像度とした。

[0130]

その後、平行平板型スパッタエッチング装置、東京エレクトロン社製TE8500を用いて、酸素ガスをエッチャントガスとしてエッチングを行った。下層レジスト膜のエッチング速度が150nm/minであるのに対し、本レジスト膜は15nm/min以下であった。2分間エッチングすることによって本レジスト膜に覆われていない部分の下層レジスト膜は完全に消失し、0.5μmの厚さの2層レジストパターンが形成できた。このエッチング条件を以下に示す。

[0131]

酸素ガス流量: 0. 05L/min, ガス圧: 1. 3 Pa,

rfパワー:50W, dcバイアス:450V

各レジストの評価結果を表1に示す。なお表1において、塩基性化合物は下記 の通りである。

特2000-293858

TBA:トリブチルアミン

TEA:トリエタノールアミン

TMMEA: トリスメトキシメトキシエチルアミン

表1の結果より、本発明のレジスト材料がKrFエキシマレーザー露光におい

て、高感度かつ高解像性であることが確認された。

[0132]

【表1】

実施例	樹脂(重量部)	酸発生剤 (重量部)	塩基性化合物 (重量部)	溶解制御剤 (重量部)	溶剤 (重量部)	感度 (mJ/cm2)	解像度 (μm)
1	polymer 1 (80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	26	0.16
2	polymer 2(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	20	0.17
3	polymer 3(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	28	0.17
4	polymer 4(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	20	0.17
5	polymer 5(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	30	0.17
6	polymer 6(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA	27	0.16
7	polymer 7(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		(1000) PGMEA (1000)	20	0.17
8	polymer 8(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)	-	PGMEA (1000)	28	0.17
9	polymer 9(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	30	0.18
10	polymer 10(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	32	0.18
11	polymer 11(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	35	0.19
12	polymer 12(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	28 ·	0.17
13	polymer 13(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	32	0.18
14	polymer 14(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	26	0.16
15	polymer 15(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	19	0.18
16	polymer 16(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	24	0.16
17	polymer 17(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	17	0.17
18	polymer 18(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	26	0.16
19	polymer 19(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	24	0.17
20	polymer 20(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	29	0.18
21	polymer 21(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	27	0.16
22	polymer 22(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	25	0.16
23	polymer 23(80)	PAG1(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	29	0.17
24	polymer 1(80)	PAG2(2)	TBA(0.1)		PGMEA (1000)	17	0.16
25	polymer 1(70)	PAG1(1)	TBA(0.1)	DRI1(10)	PGMEA (1000)	24	0.16
26	polymer 1(70)	PAG1(1)	TBA(0.1)	DRI2(10)	PGMEA (1000)	23	0.16
27	polymer 1(80)	PAG1(1)	TEA(0.1)		PGMEA (1000)	28	0.16
28	polymer 1(80)	PAG1(1)	TMMEA(0.2)		PGMEA (1000)	30	0.16



【要約】

【解決手段】 一般式(1)で表される珪素含有基を含むことを特徴とする高分子化合物。

【化1】

$$R^{3}$$
 R^{4} R^{5} R^{6} R^{7} (1)

(式中、 $R^1 \sim R^4$ は同一もしくは異なっていてもよく、水素原子、又は炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基を表す。或いは、 R^1 、 R^2 は互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 4$ の直鎖状もしくは分岐状のアルキル基を表す)で置換されていてもよい。 R^3 、 R^4 も互いに結合して脂肪族炭化水素環を形成していてもよく、その脂肪族炭化水素環中の $-CH_2$ -は $-Si(R^8)_2$ -基(式中 R^8 は上記と同様である)で置換されていてもよい。 $R^5 \sim R^7$ は同一もしくは異なっていてもよく、炭素数 $1 \sim 20$ の直鎖状、分岐状もしくは環状のアルキル基又はフッ素化した炭素数 $1 \sim 20$ のアルキル基、又は炭素数 $6 \sim 20$ のアリール基を表し、mは 1 又は 2 である。)

【効果】 本発明のレジスト材料は、高エネルギー線に感応し、300nm以下の波長における感度、解像性、酸素プラズマエッチング耐性に優れている。従って、本発明の高分子化合物及びレジスト材料は、これらの特性より、特に優れた2層レジスト用の材料となり得るもので、微細でしかも基板に対して垂直なパターンを容易に形成でき、このため超LSI製造用の微細パターン形成材料として好適である。

【選択図】 な し

出願人履歴情報

識別番号

[000002060]

1.変更年月日

1990年 8月22日

[変更理由]

新規登録

住 所

東京都千代田区大手町二丁目6番1号

氏 名

信越化学工業株式会社